(19) Patent Office of Japan (JP) (11) Publication of Patent Application

# (51) JAPANESE PATENT REPORT (A)

Showa 54-108299

(51) Int. CL. 2 Japanese Classification (43) Publication: Showa 54 (1979) 8/24 H 01 G 7/02 62 C 0

Internal Control Number 2112-5E

Number of claims of the invention: 1

Verification Request: Not requested

Number of pages (total of 4)

(54) Electret

(21) Filed Number: Application Showa 53-14126

(22) Filed Date: Showa 53 (1978) 2/13

(71) Patent Assignee: Mitsui Petro-Chemical Company

# JP 54-108299

[Note: Names, addresses, company names and brand names are translated in the most common manner. Japanese language does not have singular or plural words unless otherwise specified by a numeral prefix or a general form of plurality suffix.]

# **Description of the Invention**

#### 1. Name of the Invention

#### **Electret**

# 2. Scope of the Claims

(1) Electret, which is obtained by the electretization of polyolefin, which has been modified by at least one type or more of monomers selected from the group of unsaturated carboxylic acids or their derivative compounds.

# 3. Detailed Explanation of the Invention

The present invention is an invention about an electret with improved electrical charge long term holding properties. Electrets have been used in microphones, speakers, cartridges etc., audio elements, and applications in friction measurements, deformation measurements, etc., measurement elements, non-contact point switches, dust-proof filters, etc., memory elements etc., have been investigated. Also, in recent years, the application of the polymer electret films for temporary bone increase etc., medical field applications, has expanded.

In the past as the electret base (substrate) material, polyethylene, polypropylene, poly-4-methyl –1- pentene, etc., polyolefin type resins have been studied, however, because of the fact that their polarization decreases relatively quickly, their practical usefulness properties have been poor.

The present invention is an invention where studies with a goal of improving the electrical charge long term holding properties, have been conducted, and as a result from that, it is an invention about the material which allowed the achievement of this goal, which is an electret, obtained by the electretization of polyolefin, which has been modified by at least one type or more of monomers selected from the group of unsaturated carboxylic acids or their derivative compounds.

The modified polyolefin used as the electret substrate material according to the present invention can be obtained as at least one type or more of monomers selected from the

group of unsaturated carboxylic acids or their derivative compounds, is compounded to the raw material polyolefin, or then it is heated, etc., and by that one part or all of the raw material polyolefin is graft copolymerized.

As the raw material polyolefin, there are the ethylene, propylene, butene, iso-butene, pentene, iso-pentene, 4-methyl-1- pentene, etc., α-olefin homopolymer materials, and the copolymer materials obtained from two or more types of these materials, for example, there the following materials: polyethylene, polypropylene, poly-1-butene, poly-4-methyl-1- pentene, ethylene-propylene copolymer material, ethylene – butene copolymer material, ethylene – 4-methyl-1-pentene copolymer material, propylene –1- butene copolymer material, 4-methyl-1-pentene-1-decene copolymer material, etc., and then, there are the copolymer materials, obtained from the α-olefins and another polymerizable monomer material, for example, vinyl acetate, vinyl propionate, etc., unsaturated esters of carboxylic acids or their saponified compounds, acrylic acid, methacrylic acid, maleic acid etc., unsaturated carboxylic acids or their anhydrides, esters, amides, imides, chlorides etc., monomers, butadiene, dicyclo pentadiene, ethylidene noruborunene, etc., conjugated or non-conjugated diene monomers etc., and it is also possible to use mixed materials obtained from two or more types of these materials.

As the unsaturated carboxylic acid, which is used for the modification of the raw material polyolefin, there are the following materials: acrylic acid, methacrylic acid, maleic acid, fumaric acid, itaconic acid, etc., and also, as the derivative materials of these unsaturated carboxylic acids, there are the following materials - acid anhydrides, esters, amides, imides, metal salts etc., for example, it is possible to use maleic acid anhydride, citraconic acid anhydride, itaconic acid anhydride, himic acid anhydride (5-noruborunene - 2, 3-dicarboxylic acid anhydride material), tetrahydro anhydrous phthalic acid, methyl acrylate, ethyl acrylate, methyl methacrylate, butyl acrylate, glycidyl acrylate, glycidyl methacrylate, maleic acid monomethyl ester, maleic acid diethyl ester, acrylamide, maleic acid monoamide, maleic acid diamide, maleic acid -N-monoethyl amide, maleic acid - N, N- diethyl amide, maleic acid - N - monobutyl amide, maleic acid - N, Ndibutyl amide, fumaric acid monoamide, fumaric acid diamide, fumaric acid - N monomethyl amide, fumaric acid – N, N – diethyl amide, fumaric acid – N – monobutyl amide, fumaric acid - N, N- dibutyl amide, maleimide, N-butyl maleimide, N-phenyl maleimide, etc., and these can be used individually as one type compound or they can be used as a combination of two or more types of materials.

As the method for the modification of the raw material polyolefin by the above described monomer material, it is possible to use the different types of well-known methods. For example, there is the method where the raw material polyolefin and the monomer are mixed with or without the presence of a solvent agent, or under heat, or there is the method where by heating with or without the addition of a radical polymerization initiation agent the material is heated and by that the monomer is graft copolymerized onto one part or all of the raw material polyolefin; and it is also a good option if during the reaction, there is also another vinyl monomer such as styrene, etc. present.

The concentration of the monomer material in the modified polyolefin material can have different values, however, especially, it is preferred to be within the range from  $10^{-4}$  to 100 weigh %, and the optimum range is from  $10^{-2}$  to 10 weight %. From manufacturing technology point of view it is preferred that in advance a modified polyolefin material with a concentration from  $10^{-2}$  to 50 weight %, is prepared, and after that, this modified polyolefin material is mixed with non-modified polyolefin material, and the desired modified polyolefin material is obtained; however, there is no problem if from the beginning the predetermined amount of monomer material is compounded into the polyolefin material.

Also, the modified polyolefin material can be preferably compounded into different raw material polyolefins. Namely, polyethylene wax, modified polyethylene wax, modified low density polyethylene, modified polypropylene with relatively high monomer concentration, can also be compounded correspondingly into poly-4-methyl-1-pentene, high density polyethylene etc. Here, regarding the wax material, it is a polymer material where the viscosity average molecular weight is from 400 to 15,000, the cure degree (IIS-K-2530 penetrometer) is from 0 to 50.

It is also a good option if polyamide, polyester, polycarbonate, ionomer resin, polyvinyl acetate, polystyrene, ABS resin, acrylic resin, vinyl chloride resin, petrol resin, rosine, natural rubber, fluorinated resin, etc., are also contained in the modified polyolefin material, depending on the requirements. Also, depending on the requirements, and to the extent that the properties of the modified polyolefin material are not hindered, it is possible to compound other additives, like for example, process oil, plasticizer, organic or inorganic filler material, dye material, pigment material, seeding agent, die release agent, flame retardant agent, electrical voltage stabilization agent, anti-oxidation agent, ultraviolet light absorbing agent, etc. As examples of those, there are the following materials: magnesium oxide, magnesium hydroxide, talc, barium sulfate, gypsum, calcium carbonate, magnesium carbonate, clay, silica, hydrotalcite, titania, mica, glass power material, glass fiber, wood powder, Vinylon fiber, synthetic wood fiber, etc. These additives can be compounded prior to or after the modification of the polyolefin material.

The modified polyolefin can be electretized according to the different method that are well-known from the previous technology, for example, according to the thermal electretization method, the radio-electretization method, the mechano-electretization method, etc.

The electret according to the present invention is formed in a fiber shape, film shape, tubular shape, fine pipe shape, etc., different shapes, or then it can be made into woven or nonwoven fabric material, and also, it can be used as a stacked layer or cover layer for other resins. The electretization can be conducted at the same time as each of the stages of these forming processes, and also, depending on the target, it can be conducted before or after these processes.

Because of the fact that the electret according to the present invention has improved electrical charge long term holding properties, it can be used in a wide range of

applications, beginning with microphones etc., audio elements, measurement elements, different types of filters, memory elements, then medial field applications, etc.

Here below, practical implementation examples are presented.

# Reference Example 1

High-density polyethylene (HDPE) with a melt flow index (MI) of 0.9, density of 0.954 g/cm3, was used and a 50 micron thick T-die film was formed.

This film was placed in the space between a pair of electrodes, and a direct current voltage of O kV was applied, and after that it was heated from room temperature to a temperature of 120oC, and after 2 minutes the heating was terminated, and it was coercively cooled, and after that the application of the direct current electric voltage was terminated, and an electret was manufactured.

The surface electric potential of this electret was -1800V, immediately after the manufacture, and especially, after this was stored for a period of 7 days in an air environment at a temperature of 250oC and relative humidity, RH, of  $60 \sim 70 \%$ , it became almost zero.

The surface electric potential was measured by a rotary sector type surface electric potentiometer.

# Reference Example 2

Isotactic polypropylene (PP), with an MI of 7, and a density of 0.91 g/cm3, was formed into a 50 micron thick T-die film.

This film was electretized the same way as described according to the above Reference Example 2, and its surface electric potential was measured. The results are shown according to the presented in Table 1.

### **Practical Example 1**

5 weight % of acrylic acid grafted PP, obtained as 7 weight % of acrylic acid was grafted onto the PP used according to the above Reference Example 2, and 95 weight parts of non-modified polypropylene (PP), were mixed, and at a temperature of 220oC this was granulated, and after that it was formed into a 50 micron thick T-die film material.

Relative to this film material, the same way as described in the above Reference Example 1, electretization and surface electric potential measurements, were conducted. The results are shown according to the presented in Table 1.

### Practical Examples 2 ~ 20

Non-modified polyolefin (non-modified PO) and modified polyethylene (modified PO) were mixed according to the cases shown in Table 1, and the same processes were conducted as described in the Practical Example, and the obtained results are shown according to the presented in Table 1.

### Table 1

### Headings in Table 1:

1. Reference Examples, 2. Practical Examples, 3. non-modified PO, 4. Modified PO, 5. type, 6. blend weight ratio, 7. type, 8. graft ratio, 9. blend weight ratio (non-modified PO/ modified PO), 10. surface electric potential, 11. directly after application, 12. after 7 days, 13. acrylic acid grafted PP, 14. methacrylic acid grafted HDPE, 15. maleic acid grafted PP, 16. anhydrous maleic acid grafted HDPE, 17. fumaric acid grafted PP, 18. anhydrous itaconic acid grafted PP, 19. anhydrous citraconic acid grafted PP, 20. himic acid grafted PP, 21. tetrahydro anhydrous phthalic acid grafted PP, 22. methyl acrylate grafted PP, 23. methyl methacrylate grafted PP, 24. acrylamide grafted PP, 25. methacrylate amide grafted PP, 26. maleinic acid amide grafted PP, 27. fumaric acid amide grafted PP, 28. sodium acrylate grafted PP, 29. Zn acrylate grafted PP.

Headings in Table 1 Continuation:

1 ~ 12 are the same as in the above, 30. maleimide grafted PP, 31. N-phenyl maleimide grafted PP, 32. glycidyl methacrylate grafted PP.

(Remarks)

HDPE – high density polyethylene PP – polypropylene Graft ratio – the weight % of the graft copolymerized monomer material contained in the modified PO material.

Patent Assignee: Mitsui Petro-Chemical Company

Translated by Albena Blagev ((651) 735-1461 (h), (651) 704-7946 (w))

03/25/02

#### (19日本国特許庁(JP)

①特許出願公開

# ⑩公開特許公報(A)

昭54—108299

⑤Int. Cl.²H 01 G 7/02

識別記号 **20**日本分類 62 C 0

庁内整理番号 2112-5E

❸公開 昭和54年(1979)8月24日

発明の数 1 審査請求 未請求

(全 4 頁)

**匈エレクトレット** 

@特

22出

顧 昭53-14126

願 昭53(1978)2月13日

@発 明 者 山崎和之

岩国市室の木町一丁目2番3号

同 母里昭一

岩国市室の木町一丁目2番7号

同 吉田実

大竹市新町二丁目12番11号

同 品川武久

堺市大美野91番地

@発 明 者 渡辺卓二

大阪市住吉区苅田町九丁目21番

・地

同 高比良孝

奈良市鶴舞東町1番48号

⑪出 願 人 三井石油化学工業株式会社

東京都千代田区霞が関三丁目 2

番5号

同 新田ペルト株式会社

大阪市博労町四丁目30番地

個代 理 人 弁理士 山口和

明和形

発明の名称
エレクトレット

2. 特許請求の範則

(1) 不飽和カルポン酸またはその誘導体から選ばれる少なくとも 1 個以上のモノマーで変生されたポリオレフィンをエレクトレット化してなるエレクトレット。

#### 3. 発明の詳細な説明

本発明は電荷の長期保持性の改良されたエレクトレットに関する。エレクトレットは、マイクロホン、スピーカー、カートリッジなどの音響素子に用いられており、振動計、ひずみ計などの計測素子、無接点スイッチ、防魔フィルターなど、メモリー繁子などへの応用も試みられている。また近年ポリマニレクトレットフィルムが仮骨増殖に試用されるなど医療分野への用途も拡がつている。

従来からエレクトレツトの基材として、ポ

リエチレン、ポリプロピレン、ポリ-4-メチル・ 1-ペンテンなどのポリオレフイン系被脂が検討 されているが、その分極が比較的型やかに複数す るため、その実用性は乏しい。

本発明は、エレクトレットの電荷の長期保持性を改良することを目的として検討した結果、到達したものであり、不飽和カルボン酸またはその誘導体から選ばれる少なくとも1種以上のモノマーで変性されたポリオレフィンをエレクトレット化してなるエレクトレットに関する。

本発明のエレクトレットの基材として用いられる変性ポリオレフィンは不飽和カルポン酸をよび その誘導体から選ばれた少なくとも1種以上のモノマーを原料ポリオレフィンに配合して、あるい はさらに加熱などによつて原料ポリオレフィンの 一部または全部にグラフト共重合することによつ て待られる。

原料ポリオレフィンとしては、エチレン、プロピレン、プテン、イソプテン、ペンテン、イソペンテン、 4-メチル-1-ペンテンなどのα-オレフィンの単 独重合体、2 鵺以上の共重合体があり、たとえば ポリエチレン、ポリプロピレン、ポリ-1-プテン、 ポリ-4-メチル-1-ペンテン、エチレン・プロビ レン共置合体、エチレン・プテン共賃合体、エチ レン-4-メチル-1-ペンテン共重合体、プロピレ ン-1-プテン共重合体、4-メチル-1-ペンテン-1-デセン共重合体などがあり、さらにa- オレフ インと他の重合性単量体、たとえば酢酸ピニル、 プロピオン酸ピニルなどのカルポン酸の不飽和エ ステルもしくはそのケン化物、アクリル酸、メタ クリル酸、マレイン酸等の不飽和カルポン酸もし くはその無水物、エステル、アミド、イミド、ク ロリドなどのモノマー、ブタジエン、ジシクロベンタ ジエン、エチリ デン ノルポルネンなどの共役も しくは非共役ジェンモノマーなどとの共重合体が あり、これらは2種以上の混合物でもよい。

原料ポリオレフインの変性に用いられる不飽和 カルポン酸にはアクリル酸、メタクリル酸、マレ イン酸、フマル酸、イタコン酸などがあり、また 不飽和カルポン酸の誘導体には酸無水物、エステ

方法には、公知の職々の方法を採用することがで きる。たとえば原料ポリオレフインとモノマーを 溶媒の存在下または不存在下で、あるいは加熱下 で混合する方法、またはラジカル開始剤を添加し てまたは添加せずに加熱することによつて、原料 ポリオレフインの一部または全部化モノマーをグ ラフト共重合する方法があり、反応に際しては、 スチレンのような他のピニルモノマーを共存させ てもよい。

変性ポリオレフィン中のモノマー濃度は種々の 値をとり得るが、とくに10-4ないし100重量を とすることが好ましく、10~2ないし10重盤まが 最適である。工業的製造上からは予めモノマー温 度10-2ないし50重数8の変性ポリオレフィンを 製造しておき、次に未変性のポリオレフィンにと の変性ポリオレフィンを混合して変性ポリオレフ インとすることが好ましいが、殻初からポリオレ フィンに所定のモノマーを配合してもさしつかえ ない。

また変性ポリオレフインを異種の原料ポリオレ

特別 四54-103299(2)

ル、アミド、イミド、企賃塩などがあり、たとえ ば無水マレイン酸、脈水シトラコン酸、無水イタ コン酸、無水ハイミツク酸(5-ノルポルネン-2,3 -ジカルポン酸無水物)、テトラヒドロ無水フォル 酸、アクリル酸メチル、アクリル酸エチル、メタ クリル酸メチル、アクリル酸プチル、アクリル酸 グリシジル、メタクリル酸 グリシジル、マレイン 酸モノエチルエステル、マレイン酸ジエチルエス テル、アクリルアミド、マレイン酸モノアミド、 マレイン酸ジアミド、マレイン酸-N-モノエチル アミド、マレイン酸-N,N-ジエチルアミド、マレ イン酸-N-モノプチルアミド、マレイン酸-N.N -ジプチルアミド、フマル酸モノアミド、フマル酸 ジアミド、フマル酸-N-モノエチルアミド、フャ ル酸-N,N-ジエチルアミド、フマル酸-N-モノブ チルアミド、フマル酸-N,N-ジブチルアミド、マ レイミド、N-プチルマレイミド、N-フエニルマ レイミド等をあげることができ、これらは1瓶あ るいは2種以上併用することもある。

原料ポリオレフインを上記モノマーで変性する

フィンに配合することも好ましく行われる。すな わちモノマー強度の比較的高い変性ポリエチレン ワツクス、変性ポリプロピレンワツクス、変性低 密度ポリエチレン、変性ポリプロピレンなどをそ れぞれ、ポリ-4-メチル-1-ペンテン、高密度ポ リエチレンなどに配合するとも行われる。とこで ワツクスとは、粘度平均分子量400ないし15000、 砂度(IIS-K-2530針入度) 0ないし50の重合 体である。

変性ポリオレフィンには、必要に応じてポリア ミド、ポリエステル、ポリカーポネート、アイオ ノマー樹脂、ポリ酢酸ピニル、ポリスチレン、ABS 樹脂、アクリル樹脂、塩化ビニル樹脂、石油樹脂、 ロジン、天然ゴム、フツ素樹脂等が含まれていて もよい。また変性ポリオレフインの特性を害さな い限り、必要に応じて他の添加物、たとえばプロ セス油、可塑剤、有機または無機充填剤、染料、 **脚料、造核剤、雕型剤、離燃剤、電圧安定剤、酸** 化防止剤、紫外線吸収剤などが配合される。とれ らの例としては酸化マグネシウム、水酸化マグネ

シウム、タルク、硫酸パリウム、石コウ、炭酸カルシウム、炭酸マグネシウム、クレイ、シリカ、ハイドロタルサイト、チタニア、雲母、ガラス粉、ガラス繊維、木粉、ピニロン繊維、合成木材繊維などがある。これらの添加物は、ポリオレフィンの変性前あるいは変性後に配合される。

変性ポリオレフインは従来公知の強々の方法、 たとえば熱エレクトレツト法、エレクトロエレク トレツト法、ラジオエレクトレツト法、メカノエ レクトレツト法などの方法でエレクトレツト化さ れる。

本発明のエレクトレットは、機雑状、フィルム状、チューブ状、細管状などの形状に成形して、 あるいはさらに織布、不織布として、また他の樹脂と積層あるいは被覆膚として用いることができる。エレクトレット化はこれら成形の各段階と向時に、また目的に応じてその前後に行われる。

本発明のエレクトレツトは電荷の長期保存性が 改良されているため、マイクロホンなどの音響業 子をはじめ、計測菓子、各種フィルター、配憶業

-7-

#### **比較例2**

MI7、密度 0.9 1 g/cm<sup>3</sup> のアイソタクチックポリプロピレン(PP) を厚さ 5 0 μのT-ダイフイルムに成形した。

とのフィルムを比較例1と同様にエレクトレット化して、その表面電位を測定した。結果を第 1 表に示す。

#### 

比較例 2 で用いた PPにアクリル酸を 7 重量 8 グラフト共重合 したアクリル酸グラフトPP 5 重量 部と未変性ポリプロピレン(PP) 95 重量部を混合 し、220℃で造粒後、厚さ50μのT-ダイフィルム に成形した。

このフィルムについて比較例1と同様にエレクトレット化および表面電位の測定をした。結果を第1表に示す。

#### 実 施 例 2~20

未変性ポリオレフイン(未変性 PO)および変

特別 以54-108299(3) 子、さらに医療分野など広い用途に使用される。 以下実施例を示す。

#### 比較例 1

メルトフローインデックス(MI)0.9、密度0.954 a/cm<sup>3</sup>の高密度ポリエチレン(HDPE)を用いて厚 さ50μのエーダイフイルムを成形した。

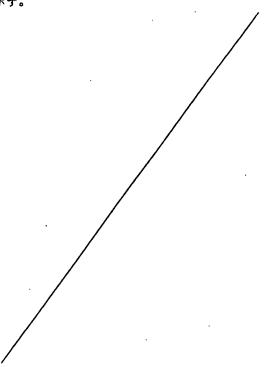
このフィルムを一対の電極間に介在させ、直 流電圧 ② 10 kV を印加した後、室温から120℃に 加熱し、2分後加熱を止め、室温に強制冷却した 後、直流電圧の印加を止めエレクトレットを製作 した。

このエレクトレットの表面電位 は製造直後 -1800 Vであり、これを更に250℃、60~70% RHの雰囲気に7日間放置した後にはほとんど零 になつていた。

ただし表面電位は回転セクター型表面電圧計 で測定した。

-8-

性ポリオレフイン(変性 PO)を第1級に示した場合 について実施例 1 と同様に行つた結果を第1 数に 示す。



第 1 表

		未変	性 PO	変 性 190		ブレンド重量比 (未変性PO/	表 面 電	位(以)
ł		租料	プレンド頂鱼比	樹類	グラフト率		印加直後	7 日後
比較例	1	HDPE	_	-	_	-	-1800	0
,	2	PP	-	<b>-</b> ,	-	· <del>-</del>	-4150	-1350
実施例	1	PP	_	アクリル酸 グラフト PP	7	95/5	-4600	-3900
,,	1	PP/HDPE	83/10	メタクリル酸グラフトHDPE	5	93/7	-4100	-3300
	3	PP	-	マレイン酸グラフト PP	3	94/6	-4900	-4000
,	4	PP	_	無水マレイン酸グラフトHDPE	6	95/5	-4700	-4000
,	5	PP	_	フマール酸グラフトPP	6	95/5	-4900	-4200
,	6	PP	_	無水イタコン酸グラフトPP	3	90/10	-4600	-4100
,	7	PP/HDPE	72/15	無水シトラコン酸グラフトPP	2	87/13	-4300	-3400
	8	PP	_	ハイミツク酸グラフトPP	1	85/15	-4900	-4100
,	9	PP	_	テトラヒドロ無水フタル酸グラフトPP	3	85/15	-4500	-3800
, ,	0	PP/HDPE	80/5	アクリル酸メチルグラフトPP	8	85/15	-3500	-2100
,	11	PP	_	メタクリル酸メチルグラフトPP	7	85/15	-3500	-2700
"	1 2	PP		アクリルアミドグラフトPP	4	90/10	-3800	-2500
,	13	PP	_	メタクリル酸アミドグラフトPP	6	88/12	-3700	-2600
	1 4	PP	ļ · · —	マレイン酸アミドグラフトPP	6	88/12	-4600	-3700
,	15	PP		フマール酸アミドグラフトPP	6	86/14	-3300	-2300
1		PP	-	アクリル酸NaグラフトPP。	. 7.,	95/5	-4000	-3400
	17	PP	_	アクリル酸2nグラフトPP	7	94/6	-4800	-4200

-11-

第 1 表 (つづき)

	未変性 10			ΡO	変 性 190			ブレンド重量比 (未変性PO/	表面能位(V)		
	柳	類	ブレント	重量比	種	類		グラフト率		印加直後	7 日後
実施例 18	PP			_	マレイミドグラフ	<b>PP</b>		2	90/10	-4600	-3900
"    19	PP			_	N-フエニルマレイ	ミドグラ	フトPP	1	85/15	-4700	-4000
<b>"</b> 20	PP				メタクリル酸グリ	シジルグラ	<b>フトPP</b>	3	92/8	-4600	-3900

(注) HDPE——高密度ポリエチレン

PP---ポリプロピレン

グラフト率—変性 P0 中に グラフト共重合されているモノマーの重量を

出顧人 新田ペルト株式会社

三井石油化学工業株式会社

代理人 山口 和